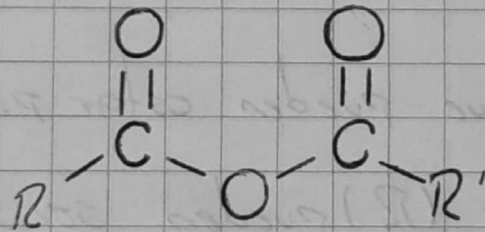


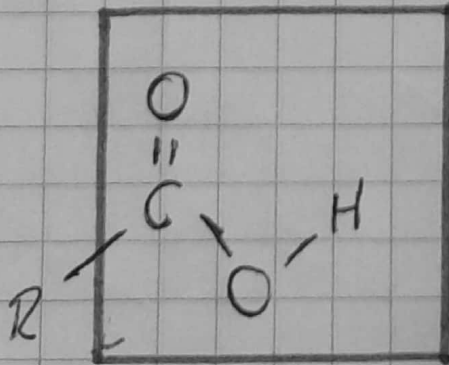
# ANHIDRIDOS DE ÁCIDO

Estas sustancias orgánicas pueden ser considerados como el resultado de la condensación de dos moléculas de ácido carboxílico después de perder una molécula de agua entre ambas. Su fórmula general es:

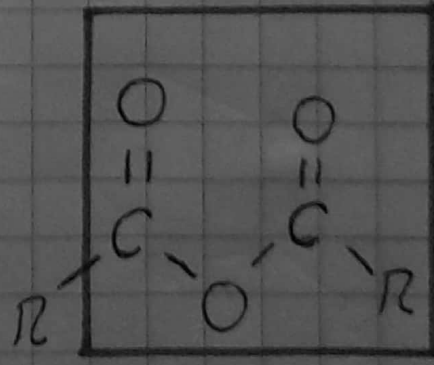


donde R y R' pueden ser iguales o diferentes.

ÁCIDOS  
CARBOXÍLICOS

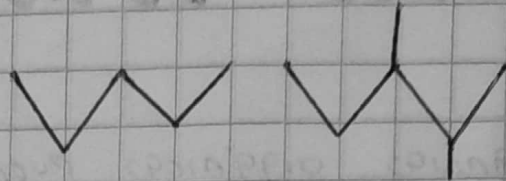


ANHIDRIDOS  
DE ÁCIDOS

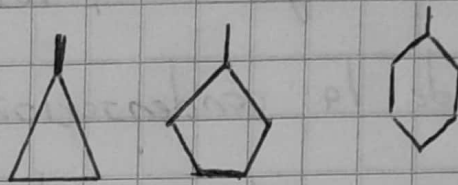


Estos radicales orgánicos pueden ser:

• Cadenas Alifáticas



• Ciclos Alifáticos



• Radicales o grupos arilo (Aromáticos)



Los sustituyentes que pueden estar presentes en los radicales orgánicos (R) pueden ser:

• Halógenos (F, Cl, Br, I)

• El grupo nitró (-NO<sub>2</sub>).

• Enlaces dobles o triples (eliminados de H).

# PROPIEDADES y USOS

- A temperatura ambiente son líquidos.
- Punto de Ebullición más elevado que los ácidos correspondientes.
- Reaccionan con alcoholes primarios y secundarios dando ésteres y ácidos carboxílicos.
- Son muy empleadas en síntesis orgánicas. Por ejemplo, en la industria Farmacéutica se utiliza para la elaboración de la aspirina.
- Uno de los mayores usos se da en la industria, donde el anhídrido acético es utilizado como reactivo en síntesis orgánicas importantes, como la de ésteres de acetato.